## 世界知的所有権機関 国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 A61K 31/40, 31/44 // C07D 209/34, 401/06, 401/14, 471/04

A1 (11) 国際公開番号

WO97/25986

(43) 国際公開日

1997年7月24日(24.07.97)

(21) 国際出願番号

PCT/JP97/00065

(22) 国際出願日

1997年1月16日(16.01.97)

(30) 優先権データ

特額平8/5693

1996年1月17日(17.01.96)

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

大鵬薬品工業株式会社

(TAIHO PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP]

〒101 東京都千代田区神田錦町1-27 Tokyo, (JP)

(72) 発明者: および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

佐藤 篤(SATO, Atsushi)[JP/JP]

〒357 埼玉県飯能市仲町12-13 Saitama (JP)

浅尾哲次(ASAO, Tetsuji)[JP/JP]

〒359 埼玉県所沢市山口5063-1 48-2-504 Saitama, (JP)

萩原裕一(HAGIWARA, Yuichi)[JP/JP]

〒358 埼玉県入間市高倉2-3-1 Saitama, (JP)

北出 誠(KITADE, Makoto)[JP/JP]

〒357 埼玉県飯能市岩沢621-2 Saitama, (JP)

山崎靖人(YAMAZAKI, Yasundo)[JP/JP]

〒358 埼玉県入間市豊岡2-4-7 Saitama, (JP)

(74) 代理人

弁理士 有賀三幸,外(ARUGA, Mitsuyuki et al.)

〒103 東京都中央区日本橋人形町1丁目3番6号

共同ビル Tokyo, (JP)

(81) 指定国 AU, CA, FI, HU, JP, KR, NO, RU, US, 欧州特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類

国際調査報告書

(54) Title: INTIMAL THICKENING INHIBITORS

(54)発明の名称 血管内膜肥厚抑制剤

(57) Abstract

Intimal thickening inhibitors containing as the active ingredient oxyindole derivatives represented by general formula (1) or salts thereof (wherein R1 represents hydrogen, phenyl optionally substituted by lower alkyl, lower alkoxy, lower alkylaminoalkoxy, hydroxy, amino, lower alkylamino or halogeno, or pyridyl optionally substituted by alkyl, lower alkoxy, alkylaminoalkoxy, hydroxy, amino, lower alkylamino, halogeno, lower alkoxycarbonyl or carboxy; R2 represents optionally substituted phenyl, or pyridyl optionally substituted by  $(R4)_n \xrightarrow{X} X \xrightarrow{R^1 \times R^2} 0$   $(R4)_n \xrightarrow{X} R^3$ 

lower alkyl, lower alkoxy, lower alkylamino-alkoxy, hydroxy, amino, lower alkylamino, halogeno, lower alkoxycarbonyl or carboxy; R<sup>3</sup> represents hydrogen, optionally substituted lower alkyl, benzyl or benzenesulfonyl, or acyl; R<sup>4</sup> represents hydrogen, lower alkoxy, halogeno, amino, lower alkylamino, carboxy, lower alkoxycarbonyl, optionally substituted phenylcarbamoyl, or trifluoromethyl; X represents CH or N; n represents the number of the substituents ranging from 0 to 4; and the double line composed of dotted and solid lines means that this bond is either a single or a double bond). These drugs show excellent effects of inhibiting intimal thickening and thus useful in preventing, treating and relieving proliferative vascular lesions such as vascular reconstriction after percutaneous transluminal coronary recanalization, arterial sclerosis, peripheral embolism and angiitis.

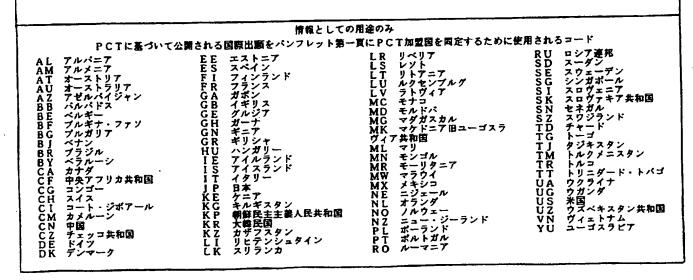
## (57) 要約

本発明は、次の一般式(1)

$$(R^4)_n \xrightarrow{R^1 \\ X} R^2$$

$$0 \qquad (1)$$

(式中、R1 は水素原子、置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低 級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基若ぐ はハロゲン原子を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低 級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級ア ルキルアミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキ シル基を有してもよいピリジル基を示し、R<sup>2</sup> は置換基を有していてもよいフェ ニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミ ノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ハロゲン原子、低 級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を有してもよいピリジル基を 示し、R<sup>3</sup> は水素原子、置換基を有してもよい低級アルキル基、ベンジル基若し くはベンゼンスルフォニル基又はアシル基を示し、Rfは水素原子、低級アルコ キシ基、ハロゲン原子、アミノ基、低級アルキルアミノ基、カルボキシル基、低 級アルコキシカルボニル基、置換基を有してもよいフェニルカルバモイル基又は トリフルオロメチル基を示し、XはCH又はNを示し、nは置換基の数0~4を 示し、破線と実線とからなる二重線はこの結合部が単結合又は二重結合であるこ とを示す。)で表わされるオキシインドール誘導体又はその塩を有効成分とする 血管内膜肥厚抑制剤に関する。優れた血管内膜肥厚抑制作用を示し、経皮的冠状 動脈再建術後の血管再狭窄、動脈硬化、末梢動脈閉塞、血管炎等の増殖性血管病 変の予防・治療・改善剤として有用である。



WO 97/25986

### 明 細 書

## 血管内膜肥厚抑制剂

# 技術分野

本発明は、オキシインドール誘導体を有効成分とする血管内膜肥厚抑制剤に関する。

# 背景技術

狭心症、心筋梗塞等の病態発症は、それに先行して生ずる冠動脈硬化症が大きな原因であることが知られている。動脈硬化によって生じる内腔の狭小化や血管の弾性消失が、心筋組織への栄養不足及び酸素不足をもたらし、上記病態を誘導する。血管内腔の狭小化は、泡沫化マクロファージやコレステロールの内壁への蓄積に加え、血管中膜平滑筋細胞の内膜への遊走、内膜での増殖によって生じる細胞線維性内膜肥厚が、その大きな原因であるといわれている。狭心症、心筋梗塞の治療としては、抗血栓薬や血管拡張薬等が症状改善を主たる目的として使用されているが、動脈硬化によって招来される血管内腔の狭小化や弾性の消失を根本的に治療するには至っていない。そのため、血管の狭小化をもたらしている内膜肥厚を防止或いは治療することの可能な医薬品が切望されている。

近年、狭小化した血管を外科的に治療する方法として、経皮的冠動脈形成術(Percutaneous Transluminal Coronary Angioplasty、以下PTCA)が行なわれている。PTCAは、開胸手術をすることなく、大腿動脈等からバルーンカテーテルを遠隔的に挿入してゆき、狭窄部でバルーンを膨らませ、物理的に血管を拡張させる治療法であり、PTCA施行技術の向上により施行直後の症状改善率は90%を越え、かつ死亡例や心筋梗塞発作誘発等の副作用の発現も非常に少なく、優れた治療法として評価されている。ところがPTCA施行後同じ部位で血管が再狭窄を起こす症例が30~40%程度あり、その場合再度PTCAを施行するか血管バイパス術を行わざるを得ず、これが臨床上最大の問題点となっている。PTCAを施行後再閉

塞を起こし死亡した症例の剖検結果では、PTCAにより血管腔が拡大した部位は、内膜肥厚により再閉塞していることが明らかにされている [ ブリティッシュ・ハート・ジャーナル(Br. Heart J.),  $\underline{58}$ ,  $\underline{635}$   $\underline{643}$  (1987)、ヒューマン・パソロジー(Human Pathol.),  $\underline{20}$ , 477-485 (1989)等参照]。

そのため、PTCA後の再狭窄防止、ひいては動脈硬化の治療法としては、血管の内膜肥厚を抑制することが有効であると考えられている。

上述の疾病治療の可能性が予想される医薬品について、前臨床及び臨床で有効性が検討されてきた [アメリカン・ハート・ジャーナル(Am. Heart J.), 122, 171-187(1991)]。対象となったのはヘパリン等の抗血液凝固剤、アスピリン、ジピリダモール、チクロピジン、プロスタサイクリン及びその誘導体等の血小板凝集抑制剤、トラピジル等のトロンボキサンA2阻害剤、ケタンセリン等の細胞増殖抑制剤、ジルチアゼム、ニフェジピン等のカルシウム拮抗剤、魚油、エイコサペンタエン酸、ロバスタチン等の脂質低下剤、ステロイド剤等の抗炎症剤等であるが、いずれの薬剤も実際に臨床で検討した結果では明らかな有用性は認められなかった。

現在最も開発が進んでいると思われる血管内膜肥厚抑制剤としてはトラニラスト (特開平6-135829号公報)が挙げられるが、効力が弱く、血管内膜肥厚抑制剤としては満足できるものではなかった。

このように、血管内膜肥厚に対する有効な薬剤はないのが現状であり、臨床で 有用性の高い医薬品が強く望まれている。

本発明の有効成分であるオキシインドール誘導体は一部公知化合物を包含する。公知化合物としては、特公昭43-3195号公報、ハンガリー特許公開第65452号公報、米国特許第4002749号公報、ケミシェ ベリヒテ (Chem. Ber.), 91, 2095 (1958)、同91, 1898 (1958)及び米国特許第3413299号公報においては合成中間体として、米国特許第3428649号公報においては紫外線吸収剤として、特開昭47-8628号公報においては抗うつ剤又はトランキライザーとして、国際公開番号91/01306号公報においては抗痴呆剤として、国際公開番号92/

07830号公報においては中枢神経系疾患又は胃潰瘍の治療薬として、国際公開番号95/14667号公報においては喘息、リウマチ性関節炎、アレルギー性鼻炎等の治療薬としてヨーロピアン ジャーナル オブ メディシナル ケミストリー (Eur. J. Med. Chem.), 25 (2). 187 (1990)、同27 (2), 167 (1992)、同28, 653 (1993)においては心筋収縮力増強作用を有することは知られているか、血管内膜肥厚抑制剤としては知られていなかった。また、本発明有効成分であるオキシインドール誘導体の類似体としては、特開昭62-29570号公報、特開平6-501494号公報、特別平6-501494号公報においてはチロシンキナーゼ阻害活性について、特公平7-108900号公報においては抗酸化作用について開示されているが、内膜肥厚抑制作用についてはなんら記載されていない。

従って、本発明の目的は、優れた内膜肥厚抑制剤を提供することである。

# 発明の開示

斯かる実情において、本発明者等は、鋭意検討を重ねた結果、ある種のオキシインドール誘導体が強い血管内膜肥厚抑制作用を有することを見出し、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、一般式(1)

$$(R^4)_n \xrightarrow{X} R^2$$

$$R^1 \\ R^2$$

$$0$$

$$(1)$$

(式中、R<sup>1</sup> は水素原子、置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基若しくはハロゲン原子を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、

低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級 アルキルアミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボ キシル基を有してもよいピリジル基を示し、

- (a) R¹が水素原子である場合:R²は置換基として水酸基若しくは低級アルコキシ基を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を有してもよいピリジル基を示し、R°及びR⁴は水素原子を示し、XはCHを示し、破線と実線とからなる二重線は二重結合であり、
- (b) R! が置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキル アミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基若しくはハロゲ ン原子を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコ キシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルア ミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を 有してもよいピリジル基である場合:R²は置換基として低級アルキル基、低級 アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、 カルボキシル基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基又はハロゲン原子を 有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、 低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、 ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を有しても よいピリジル基を示し、R3は水素原子、置換基を有してもよい低級アルキル基、 ベンジル基若しくはベンゼンスルフォニル基又はアシル基を示し、Rfは水素原 子、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、アミノ基、カルボキシル基、低級アルキ ルアミノ基、低級アルコキシカルボニル基、置換基を有してもよいフェニルカル バモイル基又はトリフルオロメチル基を示し、XはCH又はNを示し、nは置換 基の数0~4を示し、破線と実線とからなる二重線はこの結合部が単結合又は二 重結合であることを示す。)

で表わされるオキシインドール誘導体又はその塩を有効成分とする血管内膜肥厚 抑制剤を提供するものである。

また、本発明は、このオキシインドール誘導体(1)又はその塩を血管内膜肥厚患者に投与することを特徴とする血管内膜肥厚の予防及び治療方法をも提供するものである。

また、本発明は前記オキシインドール誘導体(1)又はその塩及び薬学的に許容される担体を含有することを特徴とする血管内膜肥厚抑制剂組成物を提供するものである。

更に本発明は血管内膜肥厚抑制剤の製造のための前記オキシインドール誘導体(1)又はその塩の使用を提供するものである。

# 図面の簡単な説明

図!は、本発明に用いるオキシインドール誘導体(結晶1)の I R スペクトルを示す図である。

図2は、本発明に用いるオキシインドール誘導体(結晶2)のIRスペクトルを示す図である。

# 発明を実施するための最良の形態

. . . . . . . . . . . .

上記一般式(1)のオキシインドール誘導体において、

部分(以下、破線と実線とからなる二重線という)が単結合のとき、2つの不斉 炭素原子に基づく光学異性体が存在する場合があり、二重結合のとき、それに起 因する幾何異性体が存在するが、本発明におけるオキシインドール誘導体はいず れの異性体をも含む。

上記一般式(1)の $R^1$ 及び $R^2$ の置換フェニル基又は置換ピリジル基上において置換される低級アルキル基としては、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、sec-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、イソペンチル、n-ヘキシル基等の直鎖状又は分枝状の炭素数  $1 \sim 6$  個のアルキル基が例示でき、好ましくはメチル、エチル又はt-ブチル基であり、

より好ましくはメチル基である。低級アルコキシ基としては、例えはメトキシ、 エトキシ、n-プロポキシ、イソプロポキシ、n-ブトキシ、イソブトキシ、 sec-ブトキシ、t-ブトキシ、n-ペンチルオキシ、イソペンチルオキシ、 n-ヘキシルオキシ基等の直鎖状又は分枝状の炭素数1~6個のアルコキシ基を 例示でき、好ましくはメトキシ又はエトキシ基であり、より好ましくはメトキシ 基である。低級アルキルアミノアルコキシ基としては、メチルアミノメトキシ、 メチルアミノエトキシ、メチルアミノプロポキシ、メチルアミノブトキシ、メチ ルアミノペンチルオキシ、メチルアミノヘキシルオキシ、エチルアミノメトキシ、 エチルアミノエトキシ、エチルアミノプロポキシ、n-プロピルアミノメトキシ、 n-プロピルアミノエトキシ、n-プロピルアミノプロポキシ、ジメチルアミノ メトキシ、ジメチルアミノエトキシ、ジメチルアミノプロポキシ、ジメチルアミ ノブトキシ、ジメチルアミノペンチルオキシ、ジメチルアミノヘキシルオキシ、 ジエチルアミノメトキシ、ジエチルアミノエトキシ、ジエチルアミノプロポキシ、 ジエチルアミノブトキシ、ジエチルアミノペンチルオキシ、ジエチルアミノヘキ シルオキシ基等のアルキル部分がいずれも炭素数1~6個のモノ又はジ低級アル キルアミノアルキル基を例示でき、好ましくはメチルアミノメトキシ、メチルア ミノエトキシ、ジメチルアミノメトキシ、ジメチルアミノエトキシ、エチルアミ ノメトキシ、エチルアミノエトキシ基であり、より好ましくはジメチルアミノエ トキシ基である。低級アルキルアミノ基としては、例えばメチルアミノ、エチル アミノ、nープロピルアミノ、iープロピルアミノ、nーブチルアミノ、ジメチ ルアミノ、ジエチルアミノ、ジプロピルアミノ基等のアルキル部分が炭素数1~ 4 であるモノ又はジ低級アルキルアミノ基が挙げられ、好ましくはジメチルアミ ノ基である。ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、ヨウ素原子又は臭 素原子が例示でき、好ましくは塩素原子である。

上記一般式 (1) 中の $R^2$  の置換フェニル基及 $UR^1$  又は $R^2$  の置換ピリジル基上において置換される低級アルコキシカルボニル基としては、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、 $n-\mathcal{I}$ ロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、 $n-\mathcal{I}$ トキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、s e c - ブトキシカルボニル、t e r t - r トキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、

ヘキシルオキシカルボニル基等の炭素数2~7の直鎖状又は分枝状のアルコキシカルボニル基が挙げられ、好ましくはメトキシカルボニル又はエトキシカルボニル ル基である。

また、R<sup>1</sup> 又はR<sup>2</sup> が置換基を有するフェニル基又はピリジル基である場合、 該置換基の数としては1~3個であるのが好ましく、置換位置としては、フェニ ル環においては、オルト位、メタ位、パラ位のいずれでもよく、ピリジン環にお いては、1~6位のいずれでもよい。置換基の種類としては低級アルキル基又は 低級アルコキシ基であるのが好ましく、メチル又はメトキシ基であるのが特に好 ましい。

上記一般式(1)のR<sup>3</sup>の置換基を有してもよい低級アルキル基において、低級アルキル基としては上述のものが挙げられ、低級アルキル基上の置換基としては、例えば低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルアミノ基、低級アルキルカルバモイル基、カルボキシル基等が挙げられる。

低級アルコキシカルボニル基としては、上述のものが挙げられる。

低級アルキルアミノ基としては、例えばメチルアミノ、エチルアミノ、n-プロピルアミノ、i-プロピルアミノ、n-ブチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジプロピルアミノ基等のアルキル部分が炭素数1~4であるモノ又はジ低級アルキルアミノ基が挙げられ、好ましくはジメチルアミノ基である。

低級アルキルカルバモイル基としては、例えばメチルカルバモイル、エチルカルバモイル、プロピルカルバモイル、ブチルカルバモイル、ペンチルカルバモイル、ハキシルカルバモイル、ジメチルカルバモイル、ジエチルカルバモイル基等の炭素数1~6の低級アルキル基でモノ又はジ置換されたカルバモイル基が挙げられ、好ましくはジメチルカルバモイル基である。

上記一般式(1)のR<sup>3</sup>の置換基を有してもよいベンジル基において、フェニル環上の置換基としては、例えば低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基等が挙げられ、具体的例としてはいずれも上述のものが挙げられる。

上記一般式(1)のR<sup>3</sup>のアシル基としては、脂肪族アシル基、芳香族アシル 基等のアシル基を広く示し、例えば低級アルカノイル基、アリールカルボニル基、 ヘテロ環カルボニル基、アリールオキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニ

ル基、アシルオキシアシル基等を包含する。

低級アルカノイル基としては、例えばホルミル、アセチル、プロピオニル、ブチリル、イソブチリル、ペンタノイル、ヘキサノイル基等の炭素数1~6のアルカノイル基が挙げられる。

アリールカルボニル基としては、置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、ハロゲン原子、カルボキシル基、ニトロ基及びシアノ基等を有することのあるベンブイル又はナフチルカルボニル基が挙げられ、例えばベンブイル、αーナフチルカルボニル、βーナフチルカルボニル、2ーメチルベンブイル、3ーメチルベンブイル、4ーエチルベンブイル、2ーメトキシベンブイル、3ーメトキシベンブイル、4ーエトキシベンブイル、2ーメトキシベンブイル、4ーエトキシベンブイル、2ーメトキシカルボニルベンブイル、2ーメトキシカルボニルベンブイル、2ークロロベンブイル、3ークロロベンブイル、4ーエトキシカルボニルベンブイル、2ークロロベンブイル、2ープロモベンブイル、4ーフルオロベンブイル、2ーカルボキシベンブイル、3ーカルボキシベンブイル、2ーカルボキシベンブイル、2ーカルボキシベンブイル、2ーニトロベンブイル、4ーニトロベンブイル、4ージニトロベンブイル、5ーのベンブイル、4ーニトロベンブイル、4ージニトロベンブイル、5ーのベンブイル、5ーのベンブイル、4ージニトロベンブイル、5ーのボンブイル、5ーのボンブイル、5ーのボンブイル、4ージニトロベンブイル、5ーのボンブイルで等が例示される。

ヘテロ環カルボニル基としては、例えば2-フラニルカルボニル、4-チアプリルカルボニル、2-キノリルカルボニル、2-ピラジニルカルボニル、2-ピリジルカルボニル、4-ピリジルカルボニル基等が挙げられる。

アリールオキシカルボニル基としては、例えばフェノキシカルボニル、 $\alpha$  - ナフチルオキシカルボニル、 $\beta$  - ナフチルオキシカルボニル、1 - メチルフェノキシカルボニル、1 - メチルフェノキシカルボニル、1 - メチルフェノキシカルボニル、1 - メチルフェノキシカルボニル、1 - エチルフェノキシカルボニル、1 - エチルフェノキシカルボニル、1 - メトキシフェノキシカルボニル、1 - ストキシフェノキシカルボニル、1 - ストキシフェノキシカルボニル

4-xトキシフェノキシカルボニル、2-yトキシー4-xトキシフェノキシカルボニル、 $2-\rho$ ロロフェノキシカルボニル、 $3-\rho$ ロロフェノキシカルボニル、 $4-\rho$ ロロフェノキシカルボニル、2ープロモフェノキシカルボニル、4-フルオロフェノキシカルボニル、 $\beta-$ メチルー $\alpha-$ ナフチルオキシカルボニル、 $\beta-$ メチルー $\alpha-$ ナフチルオキシカルボニル、 $\beta-$ メチルー $\alpha-$ ナフチルオキシカルボニル、 $\beta-$ クロロー $\alpha-$ ナフチルオキシカルボニル基等が挙げられる。

低級アルコキシカルボニル基としては、上述のものが挙げられる。

アシルオキシアシル基としては、例えばアセチルオキシアセチル、プロピオニルオキシアセチル、 $\alpha$  - (アセチルオキシ) プロピオニル、 $\beta$  - (プロピオニルオキシ) プロピオニル基等が挙げられる。

上記一般式(1)のR<sup>3</sup>の置換基を有してもよいベンゼンスルフォニル基におけるフェニル環上の置換基としては、例えば低級アルキル基が挙げられ、具体的例としてはいずれも上述のものが挙げられる。

上記一般式(1)のR\*において定義される低級アルコキシ基、ハロゲン原子、低級アルキルアミノ基、低級アルコキシカルボニル基としては上述のものが挙げられる。置換基を有してもよいフェニルカルバモイル基におけるフェニル環上の置換基としては、例えば低級アルコキシ基が挙げられ、具体的例としてはいずれも上述のものが挙げられる。

上記一般式(1)で表わされるオキシインドール誘導体のうち、好ましい態様 としては下記のものが挙げられる。

すなわち、(a') R' が水素原子である場合: 好ましくは、 $R^2$  が置換基として水酸基若しくは低級アルコキシ基を有するフェニル基又は低級アルコキシ基を有してもよいピリジル基を示し、 $R^3$  及び $R^4$  が水素原子を示し、X が C Hを示し、破線と実線とからなる二重線が二重結合である化合物が挙げられ、このうち $R^2$  がピリジル基、4- X トキシフェニル基、3 、5- 5 X トキシフェニル基である化合物がより好ましい。

(b') R'が水素原子でない場合:好ましくは、R'又はR'は同一又は相異なって、置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノ基若しくはハロゲン原

子を有してもよいフェニル基又は低級アルコキシ基を有していてもよいピリジル 基を示し、R<sup>®</sup> は水素原子、置換基として低級アルコキシカルボニル基、低級ア ルキルアミノ基若くは低級アルキルカルバモイル基を有してもよい低級アルキル 基、置換基としてフェニル環上に低級アルコキシ基若くは低級アルコキシカルボ ニル基を有してもよいベンジル基、置換基としてフェニル環上に低級アルコキシ 基を有してもよいベンゾイル基又は置換基としてフェニル環上に低級アルキル基 を有するベンゼンスルフォニル基を示し、R'は水素原子、アミノ基、カルボキ シル基、低級アルキルアミノ基又は低級アルコキシカルボニル基である化合物が 挙げられ、より好ましくは、R1 又はR2 は同一又は相異なってピリジル基又は 置換基としてメチル、エチル、ブチル、メトキシ、水酸基、アミノ、ジメチルア ミノ、ジメチルアミノエトキシ又は塩素原子を有してもよいフェニル基を示し、 R®は水素原子、置換基としてメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、ジメ チルアミノ若くはジメチルカルバモイルを有してもよい低級アルキル基、置換基 としてフェニル環上にメトキシカルボニル基を有するベンジル基又は置換基とし てフェニル環上にメチル基を有するベンゼンスルフォニル基を示し、R↑ が水素 原子、アミノ基、カルボキシル基、ジ低級アルキルアミノ基又は低級アルコキシ カルボニル基を示し、XがCHを示し、破線と実線とからなる二重線が二重結合 である化合物が挙げられる。このうち、特に好ましい化合物としては、R'又は R<sup>2</sup> がピリジル、フェニル、トリル、ブチルフェニル、メトキシフェニル、ヒド ロキシフェニル又はジメチルアミノエトキシフェニル基を示し、R<sup>3</sup> は水素原子、 メチル、メトキシカルボニルペンチル、エトキシカルボニルメチル、ジメチルア ミノエチル、ジメチルカルバモイルメチル、メトキシカルボニルベンジル又はト ルエンスルフォニル基を示し、R<sup>4</sup> は水素原子、アミノ、カルボキシル、ジメチ ルアミノ又はエトキシカルボニル基を示し、XがCHを示し、nが1又は2を示 し、破線と実線とからなる二重線が二重結合である化合物が挙げられる。

本発明の一般式(1)で表わされるオキシインドール誘導体は、特公昭43-3195号公報、特開昭47-8628号公報、国際公開番号91/01306号公報及び国際公開番号92/07830号公報記載の合成方法、例えば下記の反応工程式に従い合成できる。

$$(R^4)_n$$
  $R^2$   $R^2$   $R^4$   $R^2$   $R^4$   $R^4$ 

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、X及びnは前記に同じ。 $R^{3*}$ は置換基を有してもよい低級アルキル基、ベンジル基若しくはベンゼンスルフォニル基又はアシル基を示し、Zはハロゲン原子を示す。)

上記工程式において乙で表わされるハロゲン原子としては、上述のものが挙げ

られ、好ましくは塩素原子である。

## (A工程)

一般式(2)で表わされる公知化合物と一般式(3)で表わされる公知化合物を適当な溶媒中、縮合剤の存在下に反応させることにより、一般式(1 a)で表わされる化合物を得る。溶媒としては、反応に関与しないものであれば特に制限はなく、例えばトルエン、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ジオキサン、酢酸、tーアミルアルコール、tーブチルアルコール等を例示できる。縮合剤としては、例えば水素化ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウム及び炭酸ナトリウム等の無機塩基、トリエチルアミン、ピペラジン、ピペリジン、ピロリジン、ピリジン、カリウムーtーブトキサイド等の有機塩基、酢酸アンモニウム、酢酸ナトリウム等を例示できる。反応に際しては、一般式(2)の化合物1モルに対し、一般式(3)の化合物を1~3モル程度、縮合剤を1~10モル程度使用するのが好ましい。反応温度は室温から200℃程度であり、反応時間は1~24時間程度で行うのが好ましい。

尚、一般式(2)で表わされる化合物は、例えばジャーナル オブ メディシナル ケミストリー(J. Med. Chem.),37.2033 (1994)、テトラヘドロンレターズ(Tetrahedron Lett.),2857 (1979)、ジャーナル オブ アメリカンケミカル ソサエティ(J. Am. Chem. Soc.),5508 (1974)、ジャーナルオブ アメリカンソサエティ(J. Am. Chem. Soc.),5508 (1974)、ジャーナルオブ アメリカンソサエティ(J. Am. Chem. Soc.),5512 (1974)、テトラヘドロン(Tetrahedron),24,6093 (1968)、特開平4-210981号公報に記載の方法又はそれに準じた方法で合成される。一般式(3)で表わされる化合物は、例えばオーガニック シンセシス コレクション(0rg. Syn. coll.),vol. I.p95、ジャーナル オブ ケミカル ソサエティ(J. Chem. Soc.),529 (1951)、モナーテシャフテン フェア ケミー (Monatsh. Chem.),119、1427 (1988)、Rec. Trav. Chim. Pays-Bas Belg.,70、1054(1951)等に記載の方法又はそれに準じた方法で合成される。

#### (B工程)

A工程で得られた一般式(la)で表わされる化合物を適当な溶媒中、塩基の

存在下に一般式(4)で表わされる公知化合物と反応させることにより、目的の一般式(1 b)で表わされる化合物を得る。溶媒としては、反応に関与しないものであれば特に制限はなく、例えばジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、テトラヒドロフラン、ジオキサン等を例示できる。塩基としては、例えば水素化ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウム及び炭酸ナトリウム等を例示できる。反応に際しては、一般式(1 a)の化合物1モルに対し、化合物(4)を1~3モル程度、塩基を1~3モル程度使用するのが好ましい。反応温度は室温から100℃程度であり、反応時間は1~24時間程度で行うのが好ましい。

(C工程)

A工程で得られた一般式(1 a)で表わされる化合物又はB工程で得られた一般式(1 b)で表わされる化合物を適当な溶媒中で適当な触媒存在下に水素気流下で接触還元反応させることにより、一般式(1 c)又は(1 d)で表わされる化合物を得る。溶媒としては、反応に関与しないものであれば特に制限はなく、例えばテトラヒドロフラン、ジオキサン、ベンゼン、トルエン、メタノール、エタノール、酢酸エチル、酢酸等を例示できる。触媒としては、パラジウム、パラジウム、パラジウム、プラチナ、ルテニウム等を例示できる。反応に際しては、一般式(1 a)又は(1 b)の化合物1モルに対し、触媒を0.01~0.1モル程度使用するのが好ましい。水素気流は1~3気圧程度であるのが好ましい。反応温度は室温程度であり、反応時間は10分~24時間程度で行うのが好ましい。

本工程で得られた一般式(1)で表わされる化合物のうち、R'又はR'が置換基としてカルボキシ基を有するフェニル基である化合物については、公知慣用の方法により、フェニル環上のカルボキシ基をエステル化することができる。

上記反応工程式により得られる化合物(1)は、通常の分離精製手段、例えば、 再結晶、蒸留、カラムクロマトグラフィー等により容易に結晶又は油状物として 単離することができる。

また、一般式(1)で表わされる化合物は、常法により生理学的に許容し得る 酸又は塩基との塩、例えば塩酸、硫酸、硝酸等の無機酸との塩、酢酸、シュウ酸、 コハク酸、マレイン酸等の有機酸との塩、ナトリウム、カリウム等のアルカリ金

属との塩、カルシウム等のアルカリ土類金属との塩に導くことができる。また、 この化合物(1)は水和物に代表される溶媒和物として用いてもよい。

本発明に係る血管内膜肥厚抑制剤は、適当な製剤用担体を用いて通常の方法に 従い、製剤組成物とすることができる。担体としては、通常の薬剤に汎用される 各種のもの、例えば賦形剤、結合剂、崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味剤、矯臭剤、 界面活性剤等を使用することができる。

本発明に係る血管内膜肥厚抑制剤をヒトを含む哺乳動物の治療剤として使用する際の投与単位形態は特に限定されず、治療目的に応じて適宜選択でき、具体的には注射剤、坐剤、外用剤(軟膏剤、貼付剤等)、エアゾール剤等の非経口剤、錠剤、被覆錠剤、散剤、顆粒剤、カプセル剤、液剤、丸剤、懸濁剤、乳剤等の経口剤が挙げられる。

上記各種薬剤は、この分野で通常知られた製剤化方法により製剤化される。

錠剤、散剤、顆粒剤等の経口用固形製剤の形態に成形するに際しては、担体と して例えば乳糖、白糖、塩化ナトリウム、ブドウ糖、尿素、デンプン、炭酸カル シウム、カオリン、結晶セルロース、ケイ酸、メチルセルロース、グリセリン、 アルギン酸ナトリウム、アラビアゴム等の賦形剂、単シロップ、ブドウ糖液、デ ンプン液、ゼラチン溶液、ポリビニルアルコール、ポリビニルエーテル、ポリビ ニルピロリドン、カルボキシメチルセルロース、セラック、メチルセルロース、 エチルセルロース、ハイドロキシプロピルセルロース、水、エタノール、リン酸 カリウム等の結合剤、乾燥デンプン、アルギン酸ナトリウム、カンテン末、ラミ ナラン末、炭酸水素ナトリウム、炭酸カルシウム、ポリオキシエチレンソルビタ ン脂肪酸エステル類、ラウリル硫酸ナトリウム、ステアリン酸モノグリセリド、 デンプン、乳糖等の崩壊剤、白糖、ステアリン酸、カカオバター、水素添加油等 の崩壊抑制剤、第4級アンモニウム塩基、ラウリル硫酸ナトリウム等の吸収促進 剤、グリセリン、デンプン等の保湿剤、デンプン、乳糖、カオリン、ベントナイ ト、コロイド状ケイ酸等の吸着剤、精製タルク、ステアリン酸塩、ホウ酸末、ポ リエチレングリコール等の滑沢剤等を使用できる。更に錠剤は必要に応じ通常の 剤皮を施した錠剤、例えば糖衣錠、ゼラチン被包錠、腸溶被錠、フィルムコーテ ィング錠、二重錠、多層錠等とすることができる。

丸剤の形態に成形するに際しては、担体として例えばブドウ糖、乳糖、デンブン、カカオ脂、硬化植物油、カオリン、タルク等の賦形剤、アラビアゴム末、トラガント末、ゼラチン、エタノール等の結合剤、ラミナラン、カンテン等の崩壊剤等を使用できる。

カプセル剤は上記で例示した各種の担体と混合し、硬質ゼラチンカプセル、軟質カプセル等に充填して調製される。

坐剤の形態に成形するに際しては、担体として例えばポリエチレングリコール、カカオ脂、ラノリン、高級アルコール、高級アルコールのエステル類、ゼラチン、半合成グリセライド、ウィテップゾール(登録商標ダイナマイトノーベル社)等に適当な吸収促進剤を添加して使用できる。

注射剤の形態に成形するに際しては、担体として例えば、水、エチルアルコール、マクロゴール、プロピレングリコール、エトキシ化イソステアリルアルコール、ポリオキシ化イソステアリルアルコール、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類等の希釈剤、クエン酸ナトリウム、酢酸ナトリウム、リン酸ナトリウム等のpH調整剤及び緩衝剤、ピロ亜硫酸ナトリウム、エチレンジアミン四酢酸、チオグリコール酸、チオ乳酸等の安定化剤等が使用できる。尚、この場合等張性の溶液を調製するに充分な量の食塩、ブドウ糖或いはグリセリンを医薬製剤中に含有せしめてもよく、また通常の溶解補助剤、無痛化剤、局所麻酔剤等を添加してもよい。これらの担体を添加して、常法により皮下、筋肉内、静脈内用注射剤を製造することができる。

液体製剤は水性又は油性の懸濁液、溶液、シロップ、エリキシル剤であってもよく、これらは通常の添加剤を用いて常法に従い、調製される。

軟膏剤、例えばペースト、クリーム及びゲルの形態に調製する際には、通常使用される基剤、安定剤、湿潤剤、保存剤等が必要に応じて配合され、常法により混合、製剤化される。基剤として例えば白色ワセリン、パラフィン、グリセリン、セルロース誘導体、ポリエチレングリコール、シリコン、ベントナイト等を使用できる。保存剤としては、パラオキシ安息香酸メチル、パラオキシ安息香酸エチル、パラオキシ安息香酸プロピル等が使用できる。

貼付剤を製造する場合には、通常の支持体に上記軟膏、クリーム、ゲル、ペー

スト等を常法により塗布すればよい。支持体としては、綿、スフ、化学繊維からなる織布、不織布や軟質塩化ビニル、ポリエチレン、ポリウレタン等のフィルムあるいは発泡体シートが適当である。

上記製剤中に含有されるべき本発明化合物の量は、剤型、投与経路、投与計画等により異なり一概には言えず、広い範囲から適宜選択されるが、通常製剤中に1~70重量%程度とするのがよい。

上記製剤の投与方法は特に限定されず、製剤の形態、患者の年齢、性別その他の条件、患者の症状の程度等に応じて、経腸投与、経口投与、直腸投与、口腔内投与、経皮投与等の投与方法が適宜決定される。例えば錠剤、丸剤、液剤、懸濁剤、乳剤、顆粒剤及びカプセル剤の場合には経口投与され、坐剤の場合には直腸内投与される。注射剤の場合には単独で又はブドウ糖、アミノ酸等の通常の補液と混合して静脈内投与され、更に必要に応じて単独で動脈内、筋肉内、皮内、皮下もしくは腹腔内投与される。軟膏剤は、皮膚、口腔内粘膜等に塗布される。

本発明製剤の有効成分の投与量は、用法、患者の年齢、性別、疾患の状態、投与される本発明に係る化合物の種類、その他の条件等に応じて適宜選択されるが、通常 0. 1~300 mg/kg/日程度、好ましくは 0. 5~100 mg/kg/日程度の範囲となる量を目安とするのがよい。これら本発明製剤は1日に1回又は 2~4回程度に分けて投与することができる。

#### 実施例

次に本発明を実施例を挙げて更に具体的に説明するが、これらは、単に例示で あって本発明を制限するものではない。

#### 製造例1

3- [ビス (4-メトキシフェニル) メチレン] -オキシインドール (化合物 1) の合成

オキシインドール10.0gをテトラヒドロフラン100mlに溶解させ、室温で4,4′ージメトキシベンソフェノン21.8gを加えた後零度とし、60%水素化ナトリウム9.0gを加え水素の発生がなくなった後12時間加熱還流した。反応終了後冷却し、飽和塩化アンモニウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出し

た。抽出液を、水及び飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥し留去した。 得られた粗生成物をメタノールで再結晶し、黄色結晶(結晶 I) の標記化合物を 22.8g(収率 85%)得た。融点及び元素分析値は表 I に、NMR及びMS スペクトルデータは表 2 に示した。また、IRスペクトルのチャートを図 I に示した。

また、この製造例1で得られた化合物(結晶1) 20gをn-ウンデカン 200ml中に懸濁させ、約160℃で4時間加熱した後、0℃で冷却し、橙色の化合物1の結晶多形(結晶2)を19.6g(収率98%)得た。図 $2にIRスペクトルのチャートを示した。融点は<math>203.5\sim205.5$ ℃であった。

### 製造例 2

適当な出発原料を用いて製造例1と同様の方法により、表1~4に示す化合物 2~15を合成した。

表】

化合物	Ra	X	融点(℃)	元素分析値(%)
l (結晶 l )	ОМе	СН	176~179	C H N 計算値 77.29 5.36 3.92 実測値 77.32 5.23 3.93
2	Ме	СН	240~241	C H N 計算値 84.89 5.89 4.30 実測値 85.00 5.75 4.24
3	t-Bu	СН	255~258	C H N 計算値 85.05 7.63 3.42 実測値 84.89 7.70 3.37
4	C ℓ	СН	206~208	C H N 計算値 68.87 3.58 3.82 実測値 69.09 3.29 3.79
5	ОН	СН	300 (decomp.)	C H N 計算値 74.54 4.77 4.14 実測値 74.55 4.55 4.03
6 (+2IICℓ, 7H <sub>2</sub> O)	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>	CH	amorphas	C H N 計算値 51.94 7.36 6.27 実測値 51.89 7.17 5.88
7	Н	CH	236~237	C II N 計算値 83.81 5.16 4.65 実測値 83.60 4.84 4.64
8 (+1/4H <sub>2</sub> O)	ОМе	N	amorphas	C H N 計算値 72.81 5.14 7.72 実測値 72.99 5.43 7.43

F		
化合物	N. M. R(δppm)/solv.	M. S.
1	3.84(s. 3H), 3.88(s. 3H), 6.51(d, 1H), 6.65(t. 1H), 6.70(d, 1H), 6.87(d, 2H), 6.93(d, 2H), 7.04(t, 1H), 7.25(d, 2H), 7.31(d, 2H), 8.40(s, 1H)/CDC \(\ell_3\)	357 (EI 1)
2	2. 37(s. 3H). 2. 43(s. 3H). 6. 47(d. 1H). 6. 65(t. 1H). 6. 73(d. 1H). 7. 07(t. 1H). 7. 13 $\sim$ 7. 26(m. 8H). 7. 79(s. 1H)/CDC $\ell_3$	325 (El')
3	1. 33(s, 9H), 1. 38(s, 9H), 6. 37(d, 1H), 6. 64(t, 1H), 6. 74(d, 1H), 7. 07(t, 1H), 7. 21 $\sim$ 7. 44(m, 8H), 7. 71(brs. 1H)/CDC $\ell_3$	409 (EI+)
4	6. 47(d, 1H), 6. 70(t, 1H), 6. 72(d, 1H), 7. 13(t, 1H), 7. 25(d, 2H), 7. 32(d, 2H), 7. 33(d, 2H), 7. 42(d, 2H), 8. 05(s, 1H)/CDC $\ell_3$	366 (FAB+)
5	6. 29(d, 1H), 6. 59(t, 1H), 6. 69(d, 1H), 6. 72(d, 1H), 6. 84(d, 2H), 6. 99~7. 10(m, 6H), 9. 79(brs, 1H), 9. 91(brs, 1H), 10. 33(s, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	329 (E1 <sup>+</sup> )
6	2. 34(s. 6H), 2. 37(s. 6H), 2. 75(m, 4H), 4. 12(m, 4H), 6. 50(d. 1H), 6. 66(t. 1H), 6. 75(d. 1H), 6. 87(d. 2H), 6. 94(d. 2H), 7. 06(t. 1H), 7. 23(d. 2H), 7. 29(d. 2H), 8. 07(brs, 1H)/CDC $\ell_3$	471 (EI <sup>+</sup> )
7	6. 37(d, 1H), 6. 64(t, 1H), 6. 69(d, 1H), 7. 07(t, 1H), 7. 30 $\sim$ 7. 45(m, 10H), 8. 26(s, 1H)/CDC $\ell_3$	- 298 (FAB+)
8	3. 86 (s. 3H), 3. 87 (s. 3H), 6. 92 (m. 6H). 7. 32 (m. 5H), 8. 04 (m. 1H)/CDC $\ell_3$	359 (FAB+)

表3

$$(\mathbb{R}^4)_{\substack{6\\6\\7\\\text{H}}} \underbrace{\overset{Ra}{\underset{0}{\overset{Ra}{\longrightarrow}}}}_{Ra}$$

化合物	(R <sup>4</sup> ) <sub>n</sub>	Ra	融点(°C)	元素分析値(%)
9	5-C0 <sub>2</sub> Et	Me	236~237	C H N 計算値 78.57 5.83 3.52 実測値 78.67 5.79 3.26
10 (+1/2H <sub>2</sub> 0)	5-NMe <sub>2</sub>	OMe	164~166	C
11	5-F	OMe	178~179	C H N 計算値 73.59 4.83 3.73 実測値 73.75 4.67 3.74
12	5-CF <sub>3</sub>	Н	225~226	C H N 計算値 72.33 3.86 3.83 実測値 72.42 3.60 3.83
13 (+H <sub>2</sub> 0)	6-NH <sub>2</sub>	Me	248~250	C H N 計算値 77.07 6.19 7.82 実測値 76.78 5.85 7.56
14	5, 6-(QMe) <sub>2</sub>	OMe	200~202	C H N 計算値 71.93 5.55 3.36 実測値 71.89 5.63 3.25
15 (+1/10H <sub>2</sub> 0)	5-(p-MeO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -NHCO)	Me	244~246	C H N 計算値 78.17 5.54 5.88 実測値 78.09 5.44 5.82

表 4

化合物	N. M. R(δppm)/solv.	M. S.
9	1. 24(t, 3H). 2. 38(s, 3H). 2. 44(s, 3H). 4. 18(q, 2H). 6. 60(d, 1H). 7. 17(d, 2H). 7. 19(d, 2H). 7. 23(d, 2H). 7. 27(d, 2H). 7. 28(s, 1H), 7. 78(d, 1H). 8. 96(s, 1H)/CDC \(\ell_3\)	397 (EI <sup>+</sup> )
10	2. 59(s, 6H). 3. 84(s, 3H), 3. 85(s, 3H). 6. 02(s, 1H), 6. 55(d, 1H). 6. 63(d, 1H). 6. 85(d, 2H). 6. 95(d, 2H). 7. 28(d, 2H). 7. 33(d, 2H). 7. 48(brs. 1H)/CDC \(\ell_3\)	400 (E1 <sup>+</sup> )
11	3. 85(s, 3H). 3. 89(s, 3H), 6. 23(d, 1H). 6. 66(d, 1H). 6. 78(t, 1H). 6. 87(d, 2H). 6. 95(d, 2H). 7. 23(d, 2H). 7. 30(d, 2H). 7. 65(s, 1H)/CDC $\ell_3$	376 (FAB+)
12	6.53(s, 1H), 6.71(d, 1H), 7.25~7.51(m, 11H), 8.64(brs, 1H)/CDC & 3	365 (EI <sup>+</sup> )
13	2. 30(s, 3H), 2. 37(s, 3H), 3. 39(m, 2H), 6. 00(m, 2H), 6. 21(s, 1H), 7. 07(s, 4H), 7. 09(d, 2H), 7. 25(d, 2H), 10. 24(s, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	340 (E1+)
14	3. 44(s. 3H). 3. 82(s. 6H). 3. 85(s. 3H). 6. 04(s. 1H). 6. 35(s. 1H). 6. 86(d. 2H). 6. 95(d. 2H). 7. 26~7. 36 (m. 4H). 7. 65(s. 1H)/CDC $\ell_3$	418 (FAB+)
15	2. 33(s, 3H), 2. 35(s, 3H), 3. 72(s, 3H), 6. 83~6. 95 (m, 4H), 7. 14(s, 4H), 7. 16(d, 2H), 7. 29(d, 2H), 7. 52 (d, 2H), 7. 70(d, 1H), 9. 70(s, 1H), 10. 74(s, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	474 (EI <sup>+</sup> )

#### 製造例3

1-ジメチルアミノエチル-3-[ビス(4-メトキシフェニル)メチレン]-オキシインドール塩酸塩(化合物 16)の合成

製造例1で得た3-[ビス(4-メトキシフェニル)メチレン]ーオキシインドール5.0gをテトラヒドロフラン50mlに溶解させ、室温でジメチルアミノエチルクロライド塩酸塩4.0gを加えた後零度とし、60%水素化ナトリウム2.2gを加え水素の発生がなくなった後12時間加熱還流した。反応終了後冷却し、飽和塩化アンモニウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出した。抽出液を、水及び飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥し留去した。得られた租生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=100:1)で精製し黄色結晶を得た。これを4N塩酸/酢酸エチル溶液で処理し黄色結晶の標記化合物を4.6g(収率70%)得た。融点及び元素分析値は表5に、NMR及びMSスペクトルデータは表6に示した。

### 製造例 4

適当な出発原料を用いて製造例3と同様の方法により、表5~6に示す化合物17~24を合成した。

表5

化合物	R3	融点(°C)	元素分析値(%)
16 (+HC £)	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>	217~221	C H N 計算値 69.74 6.29 6.02 実測値 69.46 6.44 5.89
17	' Me	201~203	C H N 計算値 77.61 5.70 3.77 実測値 77.66 5.64 3.72
18 (+1/2H <sub>2</sub> 0)	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et	amorphas	C H N 計算値 71.67 5.79 3.10 実測値 71.90 5.65 3.09
19 (+1/3H <sub>2</sub> 0)	сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> н	206~209	C H N 計算値 71.25 5.18 3.32 実測値 71.23 5.20 3.18
20 (+1/6H <sub>2</sub> O)	CH <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>	207~208	C H N 計算値 72.79 5.96 6.29 実測値 72.79 5.77 6.15
21 (+1/2H <sub>2</sub> 0)	п-Ви	oil	C    N 計算値 76.25 6.68 3.32 実測値 76.71 6.40 3.02
22	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CO <sub>2</sub> Et	oil	C H N 計算値 74.53 6.66 2.80 実測値 74.31 6.79 2.83
23	p-MeO-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>2</sub>	amorphas	C H N 計算値 77.97 5.70 2.93 実測値 77.89 5.69 2.85
24	p-MeO <sub>2</sub> C-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>2</sub>	amorphas	C H N 計算値 76.02 5.38 2.77 実測値 76.01 5.31 2.76

化合物	N. M. R(δppm)/solv.	M. S.
16	2. 84(s. 6H). 3. 34(m, 2H). 3. 80(s, 3H). 3. 84(s, 3H). 4. 10(t, 2H). 6. 37(d, 1H). 6. 73(t, 1H). 6. 89(d, 2H). 7. 05(d, 2H). 7. 16~7. 26(m, 6H). 10. 54(brs, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	429 (FAB+)
17	3. 22(s, 3H). 3. 84(s, 3H). 3. 88(s, 3H). 6. 56(d, 1H). 6. 70(t, 1H). 6. 77(d, 1H). 6. 88(d, 2H). 6. 93(d, 2H). 7. 14(t, 1H). 7. 25(d, 2H). 7. 28(d, 2H)/CDC £3	372 (FAB <sup>-</sup> )
18	1. 26(t, 3H). 3. 84(s, 3H). 3. 88(s, 3H). 4. 21(q, 2H). 4. 49(s, 2H). 6. 60(d, 1H). 6. 66(d, 1H), 6. 72(t, 1H). 6. 87(d, 2H), 6. 94(d, 2H), 7. 12(t, 1H), 7. 25 $\sim$ 7. 31 (m, 4H)/CDC $\ell_3$	444 (FAB*)
19	3. 82(s, 3H), 3. 88(s, 3H), 4. 52(s, 2H), 6. 60(d, 1H), 6. 69(d, 1H), 6. 73(t, 1H), 6. 86(d, 2H), 6. 93(d, 2H), 7. 12(t, 1H), 7. 26(d, 2H), 7. 29(d, 2H), 8. 89(brs. 1H) /CDC \(\ell_3\)	416 (FAB*)
20	2. 95(s, 3H), 3. 07(s, 3H), 3. 83(s, 3H), 3. 88(s, 3H), 4. 55(s, 2H), 6. 58(d, 1H), 6. 70(t, 1H), 6. 83(d, 1H), 6. 87(d, 2H), 6. 93(d, 2H), 7. 11(t, 1H), 7. 28(m, 4H)/CDC ℓ <sub>3</sub>	442 (El <sup>+</sup> )
21	0.94(t, 3H). 1.39(six, 2H). 1.66(quint, 2H). 3.72(t, 2H). 3.83(s, 3H). 3.88(s, 3H). 6.55(d, 1H). 6.68(t, 1H). 6.78 (d, 2H). 6.87(d, 2H), 6.96(d, 2H). 7.25(d, 2H). 7.29(d, 2H) /CDC $\ell_3$	413 (EI <sup>+</sup> )
22	1. 23(t, 3H). 1. 40(m, 2H). 1. 66(m, 4H). 2. 28(t, 2H). 3. 72 (t, 2H). 3. 84(s, 3H). 3. 88(s, 3H). 4. 11(q, 2H). 6. 56 (d, 1H). 6. 69(t, 1H). 6. 77(d, 1H). 6. 87(d, 2H). 6. 93 (d, 2H). 7. 12(t, 1H). 7. 25(d, 2H). 7. 28(d, 2H)/CDC $\ell_3$	499 (E1 <sup>+</sup> )
23	3. 75(s, 3H). 3. 83(s, 3H). 3. 87(s, 3H). 4. 87(s, 2H). 6. 54 (d, 1H). 6. 67 (m, 2H). 6. 82(d, 2H), 6. 89(d, 2H), 6. 92 (d, 2H). 7. 02(t, 1H). 7. 26(d, 2H). 7. 27(d, 2H). 7. 32(d, 2H) /CDC $\ell_3$	478 (FAB")
24	3. 84 (s, 3H), 3. 88 (s. 3H), 3. 89 (s. 3H), 4. 99 (s. 2H), 6. 60 (m, 2H), 6. 68 (t. 1H), 6. 89 (d. 2H), 6. 94 (d. 2H), 7. 02 (t. 1H), 7. 27 (d. 2H), 7. 33 (d. 2H), 7. 39 (d. 2H), 7. 97 (d. 2H)/CDC $\ell_3$	505 (EI*)

# 製造例5

1-パラトルエンスルホニルー3- [ビス (4-メトキシフェニル) メチレン ]-オキシインドール (化合物25) の合成

製造例1で得た3-[ビス(4-メトキシフェニル)メチレン]-オキシインドール5.0gをテトラヒドロフラン50mlに溶解させ、室温でパラトルエンスルホニルクロライド3.2gを加えた後零度とし、60%水素化ナトリウム2.2gを加え、水素の発生がなくなった後12時間加熱還流した。反応終了後冷却し、飽和塩化アンモニウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出した。抽出液を、水及び飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥し留去した。得られた租生成物をメタノールで再結晶し黄色結晶の標記化合物を3.9g(収率60%)得た。融点及び元素分析値は表7に、NMR及びMSスペクトルデータは表8に示した。製造例6

適当な出発原料を用いて製造例5と同様の方法により、表7及び8に示す化合物26を合成した。

WO 97/25986

PCT/JP97/00065

表7

化合物	R3	融点(℃)	元素分析値(%)		
25	p-Me-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -SO <sub>2</sub>	166~167	C H N 計算値 70.43 4.93 2.74 実測値 70.59 4.82 2.70		
26	p-MeO <sub>2</sub> C-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CO	210~211	C II N 計算値 73.98 4.85 2.70 実測値 73.81 4.68 2.74		

表8

化合物	N. M. R(ôppm)/solv.	M. S.
25	2. 40(s, 3H), 3. 83(s, 3H), 3. 86(s, 3H), 6. 55(d, 1H), 6. 77~6. 92(m, 5H), 7. 13~7. 28(m, 7H), 7. 97(m, 3H)/CDC £3	512 (FAB <sup>+</sup> )
26	3. 79(s, 3H), 3. 90(s, 3H), 3. 93(s, 3H), 6. 68(d, 1H), 6. 80(d, 2H), 6. 88(t, 1H), 6. 95(d, 2H), 7. 19~7. 27 (m, 5H), 7. 76(d, 2H), 7. 88(d, 1H), 8. 07(d, 2H)/CDC \(\ell_3\)	519 (E1+)

# 製造例7

3- [ビス (4-メトキシフェニル) メチル] -オキシインドール (化合物 27) の合成

製造例1で得た3-[ビス(4-メトキシフェニル)メチレン]-オキシインドール5.0gをメタノール100ml中に加え、10%パラジウム炭素を触媒として3気圧の水素で12時間室温で接触還元を行った。反応終了後触媒をセライトろ過により除き、ろ液を減圧下留去した後冷却し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=100:1)で精製し白色結晶の標記化合物を5.1g(収率100%)得た。融点及び元素分析値は表9に、NMR及びMSスペクトルデータは表10に示した。

### 製造例8

適当な出発原料を用いて製造例7と同様の方法により、表9及び10に示す化合物28を合成した。

WO 97/25986

表9

化合物	Ra	融点(℃)	元素分析值(%)		
27	MeO	180~181	C H N 計算値 76.86 5.89 3.90 実測値 76.74 5.82 3.86		
28	Me	190~191	C H N 計算値 84.37 6.46 4.28 実測値 84.26 6.45 4.25		

表10

化合物	N. M. R(δppm)/solv.	M. S.
27	3. 68(s, 3H), 3. 72(s. 3H), 4. 37(d. 1H), 4. 66(d. 1H), 6. 61(d. 1H), 6. 76(m. 4H), 6. 85(d. 2H), 6. 97(d. 2H), 7. 13 (m. 3H), 10. 21(s. 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	358 (FAB <sup>-</sup> )
28	2. 23(s, 3H). 2. 33(s, 3H). 4. 30(d, 1H). 4. 85(d, 1H). 6. 71(t, 2H). 6. 83 $\sim$ 6. 96(m, 5H). 7. 13(m, 5H). 8. 01(s, 1H) /CDC $\ell_3$	328 (FAB+)

# 製造例9

3-(4-メトキシカルボニルフェニル-4'-メチルフェニル)-メチレン-オキシインドール(化合物30)の合成

適当な出発原料を用いて製造例1と同様の方法で3-(4-カルボキシフェニル-4'-メチルフェニル)メチレン-オキシインドール(化合物29)を32.0g(収率82%)合成した(融点及び元素分析値は表11に、NMR及びMSスペクトルデータは表12に示した)。

該化合物 29(22.0g) をメタノール 1000m 中に加え濃硫酸 50m を 触媒として 8 時間加熱還流を行った。反応終了後冷却し、メタノールを留去した 後酢酸エチルで抽出した。抽出液を、水、飽和重曹水及び飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥し留去した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)で精製し、標記化合物の一方である E体がオレンジ色の結晶で 5.0g (収率 21.9%)得られ、標記化合物の一方である Z体が黄色結晶で 16.7g (収率 73.2%)得られた。融点及び元素分析値は表 11c、NMR及 VMS スペクトルデータは表 <math>12cに示した。

表11

化合物	Rb	融点(℃)	ž	元素分析	値(%)	
29 (1/2H <sub>2</sub> 0)	H (Zisomer)	260 (decomp.)	計算値実測値	C 75. 81 75. 71	H 4. 98 4. 86	N 3. 84 3. 76
30-1	Me (Zisomer)	230~231.5	計算値実測値	C 78. 03 78. 20	H 5. 18 5. 10	N 3. 79 3. 79
30-2 (1/6Н <sub>2</sub> 0)	Me (Eisomer)	218~219	計算値実測値	C 77. 40 77. 46	H 5. 23 5. 15	N 3. 76 3. 67

表12

化合物	N. M. R(ôppm)/solv.	M. S.
29	2. 42(s, 3H), 6. 47(d, 1H), 6. 62(t, 2H), 6. 87(d, 1H), 7. 11 (t, 1H), 7. 14(d, 2H), 7. 28(d, 2H), 7. 47(d, 2H), 7. 99 (d, 2H), 9. 45(s, 1H)/ACETN-d <sub>6</sub>	355 (E1+)
30-1	2. 43(s, 3H). 3. 91(s, 3H). 6. 56(d, 1H). 6. 67(t, 2H). 7. 09 (t, 1H). 7. 19(d, 2H). 7. 23(d, 2H). 7. 39(d, 2H), 8. 01 (d, 2H). 8. 36(brs, 1H)/CDC $\ell_3$	369 (E1*)
30-2	2. 38(s, 3H), 3. 96(s, 3H), 6. 28(d, 1H), 6. 62(t, 1H), 6. 74 (d, 1H), 7. 07(d, 1H), 7. 16(d, 2H), 7. 23(d, 2H), 7. 41 (d, 2H), 8. 10(d, 2H), 8. 36(brs. 1H)/CDC \(\ell_3\)	369 (El <sup>+</sup> )

## 製造例 1 0

3-(4-)++シベンジリデン)-オキシインドール(化合物 3-1)の合成オキシインドール 2. 0 gをエタノール 4 0 m  $\ell$  に溶解させ、室温でp-アニスアルデヒド 2. 0 gを加えた後ピペリジン 1. 5 m  $\ell$  を加え 1 3 時間加熱還流した。反応終了後冷却し、折出した結晶をろ取した。得られた粗生成物をメタノールで洗浄し黄色結晶の標記化合物を 2. 6 g(収率 7 1 %)得た。融点及び元素分析値は表 1 3 に、NMR及びMSスペクトルデータは表 1 4 に記載した。

### 製造例11

適当な出発原料を用いて製造例10と同様の方法により、表13及び14に示す化合物32を合成した。

表13

化合物	R <sup>2</sup>	融点(℃)	元素分析値(%)			
31	-CoMe	190	C H N 計算値 76.48 5.21 5.57 実測値 76.68 5.06 5.61			
32	OMe OMe	208~210	C H N 計算値 68.68 5.09 4.71 実測値 68.71 5.14 4.65			

表14

化合物	N.M.R(δppm)/solv.	NL S.
31	3.87, 3.88(異性体s, 3H), 6.85(d, 1H), 6.95~7.07(m, 3H), 7.19(t, 1H), 7.50(d, 2H), 8.05(brs, 1H), 8.36(d, 2H)/CDC ℓ <sub>3</sub>	251 (El*)
32	3. 92, 4. 01(異性体s, 6H), 5. 89, 6. 01(異性体s, 1H), 6. 86~7. 26(m, 4H), 7. 47~7. 53(m, 1H), 7. 77(s, 1H), 7. 92(s, 1H), 8. 25, 8. 41(異性体s, 1H)/CDC ℓ 3	297 (El†)

#### 製造例12

3 - [ビス (4 - アミノフェニル) メチレン] - オキシインドール (化合物 3 3) の合成

tーアミルアルコール200ml中に97%オキシインドール12.9g、4,4′ージアミノベンゾフェノン20.0g、カリウムーtーブトキサイド26.43gを投入て、脱水装置としてモレキュラシーブス4A塔を付して12時間還流した。その後冷却し、35%塩酸25gを水200gで稀釈した水溶液を加えた。そのまま氷冷下で1.5時間攪拌し、析出した黄色結晶をろ取した。得られた粗結晶をアセトン洗浄し黄色結晶4.6g(収率15%)を得た。融点及び元素分析値は表15に、NMR及びMSスペクトルデータは表16に記載した。

#### 製造例13

適当な原料を用いて、製造例12と同様な方法により、表15及び16に示す 3-[ビス(4-ジメチルアミノフェニル)メチレン]-オキシインドール(化 合物34)を合成した。

表15

化合物	R	融点(℃)	元素分析値(%)			
33	NH <sub>2</sub>	>300	計算值実測値	C 77. 04 75. 26	H 5. 23 5. 13	N 12. 83 12. 39
34	NMe <sub>2</sub>	160(decomp)	計算値実測値	C 78. 30 76. 07	H 6. 57 6. 66	N 10. 96 10. 58

表16

化合物	N.M.R(δppm)/solv.		
33	5. 65(s. 4H). 6. 39(d. 1H). 6. 45(d. 2H). 6. 54~6. 59(m. 3H). 6. 70(d. 1H). 6. 88(d. 2H). 6. 92~6. 97(m. 3H). 7. 43(d. 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	327 (El <sup>-</sup> )	
34	3. 03(s, 6H). 3. 06(s, 6H), 6. 62 $\sim$ 6. 76(m, 7H). 7. 00(m, 1H). 7. 22(d, 2H), 7. 29(d, 2H), 7. 65(s, 1H)/CDC $\ell_3$	383 (EI+)	

#### 製造例14.

3-(ジー2ーピリジルーメチレン)-オキシインドール (化合物35)の合成

酢酸 50 ml中に 97%オキシインドール 4.2g、ジー 2-llリジルケトン 5.0g、酢酸アンモニウム 20.9gを投入し、100℃で 12時間加熱した。 その後溶媒留去し、酢酸エチルで抽出した。抽出液を、水、飽和重曹水及び飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥し留去した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製し、黄色結晶の標記化合物 6.4g(収率 78.8%)得た。融点及び元素分析値は表 17に、NMR及びMSスペクトルデータは表 18に記載した。

# 製造例 1 5

適当な原料を用いて、製造例14と同様の方法により、表17及び18に示す 3-(ジ-2-ピリジルーメチレン)-5-エトキシカルボニルーオキシインド ール(化合物36)を合成した。

# 製造例16

3-(ジ-2-ピリジルーメチレン)-5-カルボキシル-オキシインドール (化合物 37) の合成

96%水酸化ナトリウム 2.5 gを加えたメタノール:水=1:1溶媒 50ml 中に合成した 3-(ジー2-ピリジルーメチレン)-5-エトキシカルボニルーオキシインドール 5.0 gを加え、6時間室温で攪拌した。反応終了後、氷浴下で10%塩酸を用いてペーハーを5に調製し析出した結晶をろ取した。結晶を水で洗浄し橙色結晶の標記化合物を2.2 g(収率 47.5%)得た。融点及び元素分析値は表 17に、NMR及びMSスペクトルデータは表 18に記載した。

WO 97/25986

表17

$$\mathbb{R} \longrightarrow \mathbb{Q}$$

化合物	R	融点(℃)	元素分析値(%)
35	H	207~210	C H N 計算値 76.24 4.38 14.04 実測値 76.41 4.08 14.07
36	co₂Eι	241~243	C H N 計算値 71.15 4.61 11.21 実測値 71.17 4.32 11.33
37	∞ <sub>2</sub> ll	277~279	C H N 計算値 71.15 4.61 11.21 実測値 71.17 4.32 11.33

表18

化合物	N. M. R(δppm)/solv.	ML S.
35	6. 32(d, 1H). 6. 66 $\sim$ 6. 70(m, 2H), 7. 12(t, 1H), 7. 27(m, 1H), 7. 36(m, 1H), 7. 56(d, 1H), 7. 64(d, 1H), 7. 71 $\sim$ 7. 79(m, 2H), 8. 02(s, 1H), 8. 65(d, 1H), 8. 74(d, 1H)/CDC $\ell_3$	299 (El <sup>+</sup> )
36	1. 28(t, 3H), 4. 21(q, 2H), 6. 75(d, 1H), 7. 04(s, 1H), 7. 29 (t, 1H), 7. 41(t, 1H), 7. 53(d, 1H), 7. 63(d, 1H), 7. 75(t, 1H), 7. 81 $\sim$ 7. 88(m, 2H), 8. 17(s, 1H), 8. 67(d, 1H), 8. 79(d, 1H)/CDC $\ell_3$	371 (El <sup>+</sup> )
37	6.83(s, 1H), 6.89(d, 1H), 7.33(t, 1H), 7.49(t, 2H), 7.67 (d, 1H), 7.77 $\sim$ 7.81(m, 2H), 7.93(t, 1H), 8.52(d, 1H), 8.69(d, 1H), 10.94(s, 1H)/DMSO $\sim$ d <sub>6</sub>	343 (El <sup>*</sup> )

# 製造例17

適当な原料を用いて、製造例10と同様の方法により表19及び20に示す化合物38~40を合成した。

表19

化合物	R	融点(°C)	元素分析値(%)	
38		209~211	C H N 計算値 75.66 4.54 12.60 実測値 75.75 4.21 12.57	
39	C	182~184	C H N 計算値 75.66 4.54 12.60 実測値 75.39 4.35 12.47	
40		228~230	C H N 計算値 75.66 4.54 12.60 実測値 75.72 4.23 12.60	

表20

化合物	N.M.R(δppm)/solv.	M. S.
38	6.87(d, 1H). 6.99(t, 1H), 7.29(t, 1H), 7.48(t, 1H), 7.57 (s, 1H), 7.88(d, 1H), 7.96(t, 1H), 8.89(d, 1H), 9.00 (d, 1H), 10.63(brs, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	223 (FAB*)
39	6.86(t, 1H), 6.89(d, 1H), 7.25(t, 1H), 7.37(d, 1H), 7.56 (dd, 1H), 7.63(s, 1H), 8.12(d, 1H), 8.65(d, 1H), 8.87 (s, 1H), 10.67(brs, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	222 (E1*)
E and Z	6.86(m.1H), 7.01(t.1H), 7.25(t.1H), 7.49(d.1H), 7.72 (d.1H), 7.83(s.1H), 8.58(d.1H), 8.90(brs.1H), 9.19 (s.1H), 10.67(brs.1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	(EI )
40	6.84(t, 1H), 6.89(d, 1H), 7.27(t, 1H), 7.36(d, 1H), 7.56 (s, 1H), 7.63(d, 2H), 8.72(d, 2H), 10.70(brs, 1H)/DMSO-d <sub>E</sub>	222 (El <sup>-</sup> )
E and Z	6.86(m, 1H), 7.01(t, 1H), 7.26(m, 1H), 7.73(d, 2H), 7.76(s, 1H), 8.11(d, 1H), 8.67(d, 2H), 10.70(brs, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	(01)

# 製造例18

製造例17及び製造例10の化合物を用い、製造例7と同様の方法により表21及び22に示す化合物41~44を合成した。

WO 97/25986

表21

$$\bigcap_{\mathbb{N}} \mathbb{R}$$

化合物	R	融点(℃)	元素分析値(%)		
41	N	129~130	C H N 計算値 74.98 5.39 12.49 実測値 75.23 5.22 12.44		
42		142~143	C H N 計算値 74.98 5.39 12.49 実測値 74.93 5.24 12.41		
43		201~205	C H N 計算値 74.98 5.39 12.49 実測値 74.28 5.23 12.30		
44	OMe	116~118	C H N 計算値 75.87 5.97 5.53 実測値 75.99 5.89 5.53		

表22

化合物	N. M. R(δppm)/solv.	AL S.
41	3.01(dd.1H). 3.42(dd,1H). 3.99(d.1H). 6.57(d.1H). 6.76(d.1H). 6.78(t.1H). 7.10(t.1H). 7.24(m.2H). 7.70(t.1H). 8.50(d.1H). 10.41(brs.1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	224 (EI*)
42	3. 07(dd, 1H). 3. 30(d, 1H), 3. 85(d, 1H), 6. 70(d, 1H), 6. 89(t, 1H), 7. 04(d, 1H), 7. 11(t, 1H), 7. 21(d, 1H), 7. 50(d, 1H). 8. 28(s, 1H), 8. 34(d, 1H), 10. 31(s, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	224 (E1 <sup>+</sup> )
43	3. 03(d, 1H), 3. 30(d, 1H), 3. 90(d, 1H), 6. 74(d, 1H), 6. 87 (t, 1H), 6. 98(d, 1H), 7. 12(t, 1H), 7. 15(d, 2H), 8. 38 (d, 2H), 10. 36(s, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	224 (EI+)
44	2. 89(d. 1H). 3. 24(d. 1H). 3. 65(s. 3H). 3. 73(d. 1H). 6. 72 (d. 1H). 6. 75(d. 2H), 6. 84(t. 1H). 6. 89(d. 1H). 7. 03 (d. 2H). 7. 08(t. 1H). 10. 27(brs, 1H)/DMSO-d <sub>6</sub>	254 (FAB+)

#### 試験例1

薬理試験(ラットにおける内膜肥厚抑制作用)

本発明の有効成分である化合物を用いて、ジャーナル オブ クリニカル インベスティゲーション (J. Clin. Invest.), 85(1990)2004記載の方法に準じて以下の (1) 及び (2) の試験を行った。

# (1)試験方法

 $14\sim15$  週齢の雄性S.D. ラットを用いた。エーテル麻酔下にて、右腸骨動脈から大動脈へ3 Fバルーンカテーテルを挿入し、バルーンを膨らませなから胸部大動脈の内皮を剝離した。バルーンカテーテルを除去した後、腹腔内に抗生物質を滴下して縫合した。各薬物は、0.5% メチルセルロースに懸濁し、10  $n\ell$  /kgの用量で内皮剝離 2 時間目から1 日 1 回経口投与した。対照群には、0.5 3% メチルセルロースを投与した。

ラットは、内皮剝離14日後に屠殺した。胸部大動脈は、取り出した後10% 中性緩衝ホルマリンにて固定し、下部6ヵ所を切り出し常法に従ってパラフィン 薄切標本を作製した。各個体6枚の薄切標本をヘマトキシリン・エオジン染色し た。評価は、新生内膜最大肥厚部の厚みとその部位での中膜の厚みを測定し、内 膜/中膜の厚み比として表し、薬物非投与群を基準とし、内膜肥厚抑制率で比較 した。結果を表23に記す。

また、比較化合物として下記化合物(a)~(d)を用いた。

- (a) 特開平 6-135829号公報記載の化合物 (トラニラスト)
- (b) 特開昭 62-29570 号公報記載の化合物
- (c)特公平7-108900号公報記載の化合物
- (d)特開平6-501494号公報記載の化合物

Me0 
$$H = CHCONH$$
  $CO_2H$   $Me0$   $(a)$ 

表23

化合物	投与量(mg/kg)	抑制率(%)
] (結晶1)	30 100	33. 2 46. 6
2	30 100	36. 5 42. 3
5	30	14.8
6	30	14.7
7	30	34. 2
8	30	28. 9
9	30	26. 6
10	30	14.8
13	30	10. 9
16	30	21.1
17	30	20.9
18	30	34.8
20	30	7.2
22	30	28. 0
24	30	35. 1
25	30	7.6
27	30	19.7
28	30	28. 4
31	30	40.0
32	30	34.0
a	30 100	7. 1 18. 1
b	30	- 26.0
С	30	-8.6
d	30	-0.1

# (2)試験方法

13~14週齢の雄性S.D.ラットを用いた。エーテル麻酔下にて、右腸骨動脈から左頸動脈へ2Fバルーンカテーテルを挿入し、バルーンを膨らませなから左頸動脈の内皮を剝離した。バルーンカテーテルを除去した後、腹腔内に抗生物質を滴下して縫合した。各薬物は、0.5%メチルセルロースに懸濁し、10ml/kgの用量で内皮剝離2時間目から1日1回経口投与した。対照群には、0.5%メチルセルロースを投与した。

ラットは、内皮剝離14日後に屠殺した。左頸動脈は、10%中性緩衝ホルマリンにて灌流固定し、6ケ所に分割し、常法に従ってパラフィン薄切標本を作製した。各個体6枚の薄切標本をヘマトキシリン・エオジン染色した。評価は、新生内膜面積と中膜面積を測定し、内膜/中膜の面積比として表し、薬物非投与群を基準とし、内膜肥厚抑制率で比較した。結果を表24に示す。

表 2 4

化合物	投与量 (mg/kg)	抑制率(%)
3 3	3 0	32.7
3 5	3 0	36.8
3 8	3 0	4 2. 0

上記試験結果より、本発明に係る有効成分である一般式(1)で表わされる化合物は、類似化合物である比較化合物(b)~(d)に比して非常に優れた血管内膜肥厚抑制作用を有し、臨床開発中であるトラニラスト(比較化合物(a))と同等かそれ以上の効果を示した。従って、一般式(1)で表わされる化合物は内膜肥厚抑制剤として有用である。

#### 実施例 1 錠剤

化合物1(結晶1)	$200\mathrm{mg}$
トウモロコシデンプン	5 0 mg
微結晶セルロース	5 0 mg
ハイドロキシプロピルセルロース	1 5 mg

乳 糖 4 7 mg タルク  $2 \, \text{mg}$ ステアリン酸マグネシウム  $2 \, \text{mg}$ エチルセルロース 3 0 mg

ステアリン酸モノグリセリド 4 mg

上記配合割合で、常法に従い、1錠当たり400mgの錠剤を調整した。

#### 実施例2 顆粒剤

化合物 2 3 0 0 mg 乳 糖 5 4 0 mg トウモロコシデンプン 1 0 0 mg ハイドロキシプロピルセルロース 5 0 mg タルク

上記配合割合で、常法に従い、1包当たり1000mgの顆粒剤を調整した。

1 0 mg

# 実施例3 カプセル剤

化合物 7 2 0 0 mg

乳糖 3 0 mg

トウモロコシデンプン 5 0 mg

微結晶セルロース 1 0 mg

ステアリン酸マグネシウム 3 mg

上記配合割合で、常法に従い、1カプセル当たり293mgのカプセル剤を調製 した。

# 実施例 4 注射剤

化合物23 1 0 0 mg

塩化ナトリウム  $3.5 \, \text{mg}$ 

注射用蒸留水 洒 畳

(1アンプル当たり2mg)

上記配合割合で、常法に従い、注射剤を調整した。

## 実施例5 シロップ剤

化合物29 2 0 0 mg

#### 請求の範囲

## 1.次の一般式(1)

$$(R^4)_n \xrightarrow{X} R^2$$

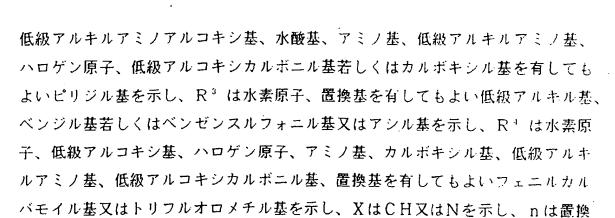
$$R^2 \longrightarrow R^2$$

$$R^3 \longrightarrow R^2$$

(式中、R<sup>1</sup> は水素原子、置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基若くはハロゲン原子を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を有してもよいピリジル基を示し、

- (a) R¹が水素原子である場合: R²は置換基として水酸基若しくは低級アルコキシ基を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を有してもよいピリジル基を示し、R³及びR¹は水素原子を示し、XはCHを示し、破線と実線とからなる二重線は二重結合であり、
- (b) R¹ が置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基若くはハロゲン原子を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノアルコキシ基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基、ハロゲン原子、低級アルコキシカルボニル基若しくはカルボキシル基を有してもよいピリジル基である場合:R² は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、カルボキシル基、水酸基、アミノ基、低級アルキルアミノ基又はハロゲン原子を有してもよいフェニル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキシ基、

重結合であることを示す。)

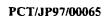


で表わされるオキシインドール誘導体又はその塩を有効成分とする血管内膜肥厚抑制剤。

基の数 0~4を示し、破線と実線とからなる二重線はこの結合部が単結合又は二

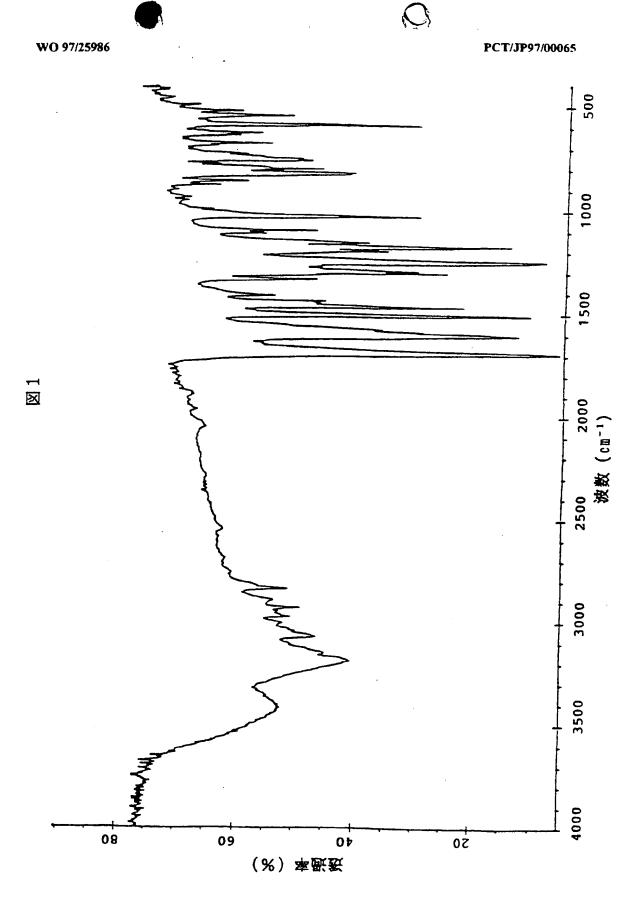
- 2. 一般式(1)中、R¹が水素原子を示し、R²が置換基として水酸基若しくは低級アルコキシ基を有するフェニル基又は低級アルコキシ基を有してもよいピリジル基を示し、R°及びR¹が水素原子を示し、XがCHを示し、破線と実線とからなる二重線が二重結合である請求項1記載の血管内膜肥厚抑制剤。
- 3. 一般式(1)中、R<sup>2</sup> がピリジル基、4-メトキシフェニル基又は3,5-ジメトキシ-4-ヒドロキシフェニル基である請求項2記載の血管内膜肥厚抑制剤。
- 4. 一般式(1)中、R¹ 又はR² は同一又は異なって、置換基として低級アルキル基、低級アルキルアミノを基、低級アルキルアミノ基又はハロゲン原子を有してもよいフェニル基又は低級アルコキシ基を有してもよいピリジル基を示し、R³ は水素原子、置換基として低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルアミノ基若くは低級アルキルカルバモイル基を有してもよい低級アルキル基、置換基としてフェニル環上に低級アルコキシカルボニル基を有してもよいベンジル基、置換基としてフェニル環上に低級アルコキシカルボニル基を有してもよいベンジル基、置換基としてフェニル環上に低級アルキル基を有してもよいベンゾイル基又は置換基としてフェニル環上に低級アルキル基を有するベンゼンスルフォニル基を示し、R¹ が水素原子、アミノ基、カルボキシル基、低級アルキルアミノ基又は低級アルコキシカルボニル基である請求項1記載の血管内膜肥厚抑制剂。



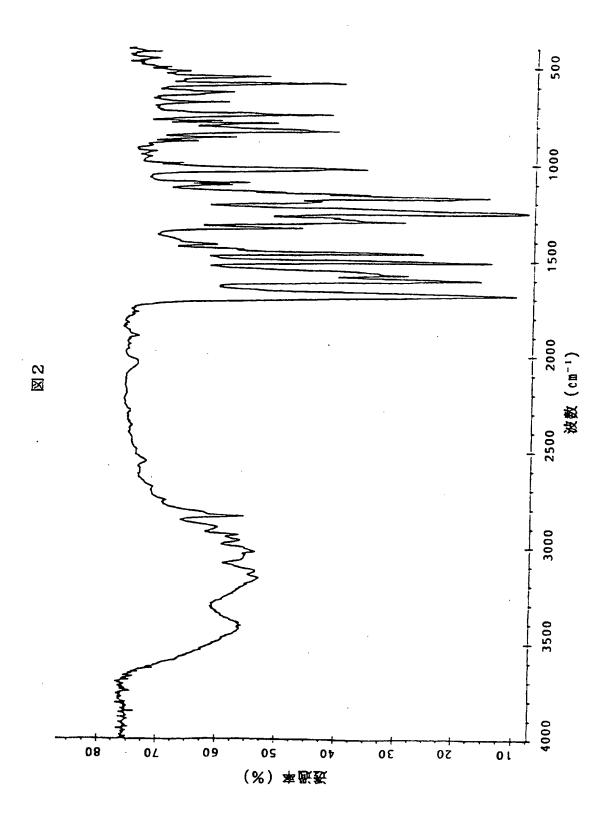


5. 一般式(1)中、R¹ 又はR² は同一又は異なって、ピリジル基又は置換基としてメチル、エチル、プチル、メトキシ、アミノ、ジメチルアミノ、ジメチルアミノ、ジメチルアミノ、ガメチルアミノエトキシ基、水酸基又は塩素原子を有してもよいフェニル基を示し、R² は水素原子、置換基としてメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、ジメチルアミノ若くはジメチルカルバモイル基を有してもよい低級アルキル基、置換基としてフェニル環上にメトキシカルボニル基を有するベンジル基又は置換基としてフェニル環上にメチル基を有するベンゼンスルフォニル基を示し、R¹ が水素原子、アミノ基、カルボキシル基、ジ低級アルキルアミノ基又は低級アルコキシカルボニル基を示し、XがCHを示し、破線と実線とからなる二重線が二重結合である請求項4記載の血管内膜肥厚抑制剤。

- 6. 一般式(1)中、R¹ 又はR² が同一又は異なって、ピリジル、フェニル、トリル、ブチルフェニル、メトキシフェニル、ヒドロキシフェニル又はジメチルアミノエトキシフェニル基を示し、R³ は水素原子、メチル、メトキシカルボニルペンチル、エトキシカルボニルメチル、ジメチルアミノエチル、ジメチルカルバモイルメチル、メトキシカルボニルベンジル又はトルエンスルフォニル基を示し、R⁴ は水素原子、アミノ、カルボキシル、ジメチルアミノ又はエトキシカルボニル基を示し、XがCHを示し、nが1又は2を示し、破線と実線とからなる二重線が二重結合である請求項5記載の血管内膜肥厚抑制剤。
- 7. 血管内膜肥厚抑制剤の製造のための請求項1~6のいずれか1項記載のオキシインドール誘導体又はその塩の使用。
- 8. 請求項1~6のいずれか1項記載のオキシインドール誘導体又はその塩及び 薬学的に許容される担体を含有することを特徴とする血管内膜肥厚抑制剤組成物。
- 9. 請求項1~6のいずれか1項記載のオキシインドール誘導体又はその塩を血管内膜肥厚患者に投与することを特徴とする血管内膜肥厚の予防及び治療方法。











International application No.

PCT/JP97/00065

	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  . C1 <sup>6</sup> A61K31/40. 44 // C07F	200/34 401/06 14 A	71 /04		
	Int. C1 <sup>6</sup> A61K31/40, 44 // C07D209/34, 401/06, 14, 471/04  According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	LDS SEARCHED	oth national classification and IPC			
	documentation searched (classification system followed	by classification symbols			
	-	0209/34, 401/06, 14, 47	71/04		
Documenta	tion searched other than minimum documentation to th	e extent that such documents are included in t	he fields searched		
	ata base consulted during the international search (nam ONLINE	ne of data base and, where practicable, search	terms used)		
C. DOCL	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
A	JP, 2-121922, A (F. Hoffma May 9, 1990 (09. 05. 90), Full descriptions & EP, 36 & PT, 91705, A & DK, 89045 & ZA, 8906851, A & AU, 894 & IL, 91572, A	53671, A 520, A	1 - 8		
P,X	WO, 96/40116, A (Sugen, In December 19, 1996 (19. 12. Full descriptions (Family:	96).	1, 2, 7, 8		
	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
A" documen to be of p	Special categories of cited documents:  "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand to be of particular relevance  "To later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention				
L" document cited to e special re	"document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "Y" document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered as an invention cannot be step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance: the claimed invention cannot be				
"document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "document published prior to the international filing date but later than					
"&" document member of the same patent family					
	tual completion of the international search on 31, 1997 (31. 03. 97)	Date of mailing of the international search April 8, 1997 (08.			
	iling address of the ISA/	Authorized officer			
Japar osimile No.	nese Patent Office				
<b>МІШІЕ 140.</b>		Telephone No.			



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT



International application No.

PCT/JP97/00065

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This inter	national search report has not been established in respect of centain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1. X	Claims Nos.: 9 because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely: The invention of Claim 9 pertains to methods for treatment of
the	human or animal body by surgery or therapy.
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3.	Claims Nos.:
	because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Inte	rnational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
	· ·
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
_	
Kemark	on Protest
	No protest accompanied the payment of additional search fees.





#### 国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP97/00065

	属する分野の分類(国際特許分類(I P C)) 6 1 K 3 1 / 4 0, 4 4 // C 0 7 D 2 0 9 / 3		
	行った分野		
	最小限資料(国際特許分類(IPC))	4 401 /00 14 451 /01	•
int. Ci A c	61K31/40, 44//C07D209/3	4, 401/06, 14, 4/1/04	
最小限資料以:	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
国際調査で使ん	用した電子データベース(データベースの名 <b>新</b> LINE	、調査に使用した用語)	
	ると認められる文献		
引用文献の			関連する
カテゴリー* A	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	ときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
А	JP, 2-121922, A (エフ・ホフマ 1990 (09. 05. 90), 全文&EP	ンープロジュ アーゲー), 9.5月.	1 – 8
	, A&DK, 8904520, A&ZA, 8	906851. A&AU 894124	•
	0, A&IL, 91572, A	3 3 3 3 3 1, 114113, 3 3 4 1 2 4	
_			
P, X	WO, 96/40116, A (SUGEN,	INC.), 19. 12月. 1996 (	1, 2, 7, 8
	19.12.96), 全文 (ファミリーなし	)	
		·	
C欄の続き	にも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
* 引用文献の		の日の後に公表された文献	
	草のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「丁」国際出願日又は優先日後に公表さ	れた文献であって
しょう もの		て出願と矛盾するものではなく、	発明の原理又は理
「ピ」元行又版 の	代ではあるが、国際出願日以後に公表されたも	論の理解のために引用するもの	
•	張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行	「X」特に関連のある文献であって、当 の新規性又は進歩性がないと考え	
日若しく	は他の特別な理由を確立するために引用する	「Y」特に関連のある文献であって、当	
文献(理	曲を付す)	上の文献との、当業者にとって自	
「〇」口頭によ	る開示、使用、展示等に言及する文献	よって進歩性がないと考えられる	
P  国際出願	日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	「&」同一パテントファミリー文献	
国際調査を完了	した日	国際調査報告の発送日	
	03.97	国際調査報告の完送日   08 April 1997 	(08.04.97)
	名称及びあて先	特許庁審査官(権限のある職員)	4C 9159
	特許庁 (ISA/JP)	富永保即	
	便番号100	<u>.</u> :	
果只都	千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3454



# 4

# 国際出願番号 PCT/JP97/00065

第1欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの1の続き)
法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。
1. X 請求の範囲 9 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
請求の範囲9に係る発明は、人又は動物の身体の手術又は治療による処置方法である。
2. 請求の範囲 は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3.
第□欄 発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの2の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
·
1. 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求 の範囲について作成した。
2. <b>迫加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追</b> 加調査手数料の納付を求めなかった。
3. 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に配載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査手数料の異態の申立てに関する注意 □ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。 □ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。